Page 1 of 1

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

01-167959

(43)Date of publication of application: 03.07.1989

(51)Int.Cl.

H01M 8/02 H01M 8/06

(21)Application number: 62-327998

(71)Applicant: TOKYO GAS CO LTD

(22)Date of filing:

23.12.1987

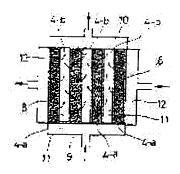
(72)Inventor: YAMAMOTO YOHEI

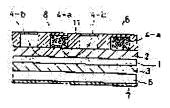
TAKAHASHI HIROFUMI

(54) INTERNALLY REFORMING TYPE MOLTEN CARBONATE FUEL CELL

(57)Abstract:

PURPOSE: To lengthen the life of a cell by partitioning a fuel passage into an inlet side and an outlet side with a gas impermeable partition, reforming fuel with a reforming catalyst arranged in an inlet passage, and exhausting to a fuel outlet passage through a fuel cell. CONSTITUTION: Fuel containing hydrocarbon and steam are supplied to a fuel inlet passage 4-a from a fuel inlet manifold 9, and reformed with a reforming catalyst 8 to produce hydrogen, carbon monoxide, and carbon dioxide. The passage 4-a and a fuel outlet passage 4-b are partitioned with a gas impermeable partition 11, and the fuel diffuses from the passage to the pores of an adjacent fuel electrode 2. Part of hydrogen and that of carbon monoxide are consumed by electrochemical reaction to generate steam and carbon dioxide. These products and unreacted reforming gas are exhausted to the passage 4-b. The fuel supplied to a cell flows from the passage 4-a to the passage 4-b through the fuel electrode 2. Electrolyte vapor is difficult to move toward





the reforming catalyst 8, and the condensation of the electrolyte vapor on the catalyst 8 is prevented and the life of a cell is lengthened.

⑪特許出願公開

⑩ 公 開 特 許 公 報 (A) 平1-167959

61)Int Cl 4

識別記号

庁内整理番号

四公開 平成1年(1989)7月3日

H 01 M 8/02 8/06 R - 7623-5H R - 7623-5H

審査請求 未請求 発明の数 1 (全4頁)

60発明の名称

内部改質式溶融炭酸塩型燃料電池

②特 願 昭62-327998

願 昭62(1987)12月23日 22出

79発 明者 Ш 本 洋 平

東京都港区三田5丁目2番18号

@発 明 者 高 橋 弘 文 東京瓦斯株式会社 勿出 願 人

神奈川県横浜市磯子区汐見台3-3 東京都港区海岸1丁目5番20号

弁理士 大橋 弘 70代 理 人

細

1. 発明の名称

内部改質式溶融炭酸塩型燃料電池

明

2. 特許請求の範囲

電解質マトリックスを挟んで燃料電極と酸化初 電極が対向し、前記燃料電極の他面にはその一部 に改質触媒を充塡した燃料通路を、酸化剤電極の 他面には酸化剤過路を構成して成る燃料電池にお いて、その燃料通路が燃料入口マニホールドおよ び燃料電極と連通するが、燃料出口マニホールド と連通せず、かつ少なくともその一部に改費触媒 を配置した燃料入口通路、および燃料入口マニ ホールドと連通せずに燃料出口マニホールドおよ び燃料電極と連通し、かつ燃料入口通路とはガス 不透過性の隔壁で仕切られている燃料出口通路に より構成される内部改質式溶融炭酸塩型燃料電 池。

3. 発明の詳細な説明

[産業上の利用分野]

木発明は、例えば炭化水素を含む燃料を電池内

部で改賃しながら発電を行う内部改賃式溶験炭酸 塩型燃料電池に関するものである。

[従来の技術]

従来の内部改質式溶融炭酸塩型燃料電池の断面 図の例を第3図に示す。この第3図において、 1 は多孔性のセラミックで構成され、その空隙に 炭酸塩を含現している電解質マトリックス、2は 多孔性のニッケル等で構成された燃料電極、3は 多孔性の酸化ニッケル等で構成された酸化剤電極 であり、燃料電極2と酸化剤電極3は電解質マト リックス1を介して対向するように配置されてい る.

4は燃料通路であり、5は燃料側セパレータで ある。6は酸化剂通路であり、7は酸化剤側セパ レータである。セパレータ5と7は一体となって いてもよい。8は改質無媒であり、燃料通路4の 少なくとも一部に配置されている。従来の内部改 質式溶融炭酸塩型燃料電池は以上の如く構成され ている。

上記構成の内部改質式溶融炭酸塩型燃料電池

は、燃料通路4に炭化水業などの燃料と水蒸気が 供給されると、改質触媒9の触媒反応により炭化 水素は水蒸気と反応し、水楽、一般化炭素および 二酸化炭素に改質される。炭化水素がメタンの場 合には、この反応は以下の式で表わされる。

$$CH_{+} + H_{2}O \rightarrow 3H_{2} + CO$$
 (1)

$$H_2O + CO \rightarrow H_2 + CO_2$$
 (2)

そして、生成した水素および一般化炭素は多孔性の燃料電極2の細孔内を電解質マトリックス1の方へ拡散する。一方、酸化剤通路6には剤電化炭素が供給され、多孔性の酸化剤電極3の細孔内を電解質マトリックス1の方へ拡散する。電解質マトリックス1に含浸されている皮炭酸塩と燃料電極2との界面および炭酸塩と酸化剤電極3との界面でそれぞれ(3)、(4) 式のような電気化学反応が起こり、燃料電極2と酸化剤電気の間に電圧が生じ、これを外部に電力として取り出すことができる。

$$H_2 + CO_2^{2-} \rightarrow H_2O + CO_2 + 2e$$
 (3)

$$\frac{1}{2}0_{2} + C0_{2} + 2e \rightarrow C0_{2}^{2}$$
 (4)

本発明は、電池内のガスの流れを分離することによって改質触媒に移動する電解費蒸気の量を低減することができ、ために電池の寿命を長くすることができる内部改質式溶融炭酸塩型燃料電池を提供するのが目的である。

[問題点を解決するための手段]

上記問題点を解決するために提案される太発明 の構成は以下のとおりである。

[従来技術の問題点]

しかしながら従来の内部改質式溶融皮酸塩型燃料電池においては、電解質マトリックス1から電解質が蒸発して燃料電極2を通過して燃料通路4に移動し、改質触媒8に付着して破触媒の活性を低下させ、ために電池性能が低下してしまうという問題がある。この問題は、改質触媒層の中を電解質蒸気が下流側に流れてしまう燃料通路構造をもつことが原因となって生じている。

池 _

[作用]

[実施例]

以下、第1、2図により木発明の実施例を具体的に説明する。第1図は木発明に係る燃料電池の 全体を示す平面図、第2図は該電池の一部断面図

上記実施例によると、燃料入口マニホールド9から炭化水素を含む燃料と水蒸気が燃料入口通路4-a内に供給されると、該通路に配置されている改質触媒8により改質されて水素、一酸化炭素および二酸化炭素が生成される。燃料入口通路4-aと燃料出口通路4-bはガス不透過性の隔壁11で仕切られているため、改質されたガスは

流れるため、電解質蒸気は燃料の流れの上流側に 位置する改質触媒8の方に移動しにくくなり、し たがって改質触媒8に対する電解質蒸気の付着を 抑制することができ、ために電池の寿命を長くす ることができる。酸化剤は酸化剤入口マニホール ド12から酸化剤通路6を通って酸化剤出口マニ ホールド13に至り排出される。

上記は木発明の実施態様の一例であり、これ以外にも種々の実施態様がある。例えば第1図は燃料通路6が直交しているものを示したが、これらの通路は平行していてもよく、各部マニホールド9、10は外部マニホールドでもよく、また燃料通路のお状の地形であるいは酸化剤通路用スペーサ或いは酸化剤通路用スペーサ或いは酸化剤通路用スペーサでも燃料通路の形状に成型されていても燃料通路の形状に成型されていてもよい。

[発明の効果]

木発明によれば、燃料通路が入口側と出口側に

燃料入口通路4-a から4-a に隣接する燃料電極2 の細孔中に拡散する。燃料電極2の中に拡散した 水素と一酸化炭素の一部は電気化学反応により消 **毀されて、水蒸気および二酸化炭素を生成する。** 生成した水蒸気と二酸化炭素および未反応の燃料 改質ガスは燃料電極2から燃料出口通路4-b に排 出される。4-b の中でまだ利用されず残っている 水素と一酸化炭素は4-b に接する燃料電極2の中 に拡散し、電気化学反応により稍費され、水蒸気 および二酸化炭素を生成する。これらの生成ガス は再び燃料出口通路4-b に排出され、他の燃料出 口通路4-b 内のガスとともに燃料出口マニホール ド10に排出される。このように木発明による内 部改質電池では、該電池に供給される燃料は燃料 入口通路4-a から燃料電極2を通って燃料出口通 路4-b に流れ出る。

一方、電解質マトリックス1からは電解質が蒸発するが、この電解質蒸気は燃料電極2の中で上記のような燃料の流れに同伴されて燃料出口通路4-b に排出される。このとき燃料は上記のごとく

ガス不透過性の隔壁で分類されているため、燃料は燃料入口通路内に配置された改質触媒で改質された後、燃料電極内を通って燃料出口通路に排出される。したがって電解質マトリックスから蒸発する電解質が改質触媒と接触することを効果的に抑制できるので、改質触媒に対する電解質の付着吸を低減することができ、ために従来のものに比較して電池の寿命が長くなる。

4. 図面の簡単な説明

第1図は木発明に係る内部改質式溶融皮酸塩型 燃料電池の全体を示す平面図、第2図は一部斯面 図、第3図は従来の内部改質式溶融皮酸塩型燃料 電池の断面図である。

1 --- --- 電解質マトリックス

2 ……燃料電極

3 ……酸化剂流板

4 … … 燃料通路

4-a …燃料入口通路

4-b ··· 燃料出口通路

5 -----燃料側セパレータ

6 -----酸化剂通路

7……酸化剤側セパレータ

8 …… 改質触媒

9 --- --- 燃料入口マニホールド

10…燃料出口マニホールド

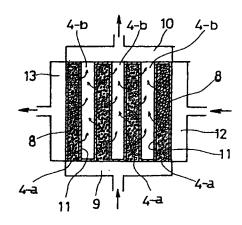
11…隔壁

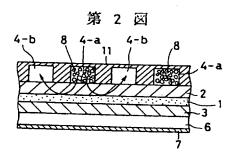
特 許 出 願 人 東京瓦斯株式会社

· 代理人 弁理士 大 「 村



第1図





第 3 図

